PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11)Publication number:

03-146516

(43) Date of publication of application: 21.06.1991

(51)Int.CI.

CO8G 61/06

(21)Application number: 01-285555

(71)Applicant: NIPPON ZEON CO LTD

(22)Date of filing:

01.11.1989

(72)Inventor: TORII MASAO

SUGAWARA TOMOO OKUMURA KINICHI YAMATO MOTOTOSHI

(54) PRODUCTION OF NORBORNENE-BASED POLYMER

(57)Abstract:

PURPOSE: To delay pot life of a reaction solution and shorten curing time in a metallic mold by using respective specific metathetic catalyst system and pot life regulator in carrying out bulk ring opening polymerization of a norbornene-based monomer mixture.

CONSTITUTION: A norbornene-based monomer mixture of tri- or polymers containing tricyclopentadiene is subjected to bulk ring opening polymerization in the presence of a molybdenum-based metathetic catalyst (e.g. tridodecylammonium molybdate) and a cocatalyst (e.g. an alkylaluminum halide) using 5-alkenyl-2-norbornenes (preferably 5-vinylbicyclo[2.2.1] hept-2-ene, etc.) as a pot life regulator of the reaction solution. Furthermore, the reaction is normally carried out in a metallic mold and the metallic mold temperature is preferably 50-120° C at that time. The mold clamping pressure may be normally 0.1-100kg/cm2.

LEGAL STATUS

[Date of request for examination]

[Date of sending the examiner's decision of rejection]

[Kind of final disposal of application other than the examiner's decision of rejection or application converted registration]

[Date of final disposal for application]

[Patent number]

[Date of registration]

[Number of appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of requesting appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of extinction of right]

Copyright (C): 1998,2003 Japan Patent Office

⑩特許出願公開

平3-146516 ⑩ 公 開 特 許 公 報 (A)

@Int.Cl. 5

識別記号

庁内整理番号

码公開 平成3年(1991)6月21日

C 08 G 61/06

NLH

8215 - 4 J

審査請求 未請求 請求項の数 1 (全9頁)

69発明の名称

ノルポルネン系ポリマーの製造方法

頭 平1-285555 ②特

願 平1(1989)11月1日 22出

饱発 明 者 鳥 居 正 失 神奈川県川崎市川崎区夜光1丁目2番1号 日本ゼオン株

式会社研究開発センター内

⑫発 菅 原· 智 神奈川県川崎市川崎区夜光1-2-1 日本ゼオン株式会

社研究開発センター内

⑫発 明 奥 欽 神奈川県川崎市川崎区夜光1-2-1 日本ゼオン株式会

社研究開発センター内

仍発 明 者 元 亨

神奈川県川崎市川崎区夜光1-2-1 日本ゼオン株式会

社研究開発センター内

勿出 願 人 日本ゼオン株式会社 個代 理 弁理士 西川

繁明

東京都千代田区丸の内2丁目6番1号

明 新田 相等

1. 発明の名称

ノルポルネン系ポリマーの製造方法

2. 特許請求の範囲

(1) トリシクロペンタジェンを含む三環体以 上のノルボルネン系モノマー混合物を、メタセシ ス 触 媒 系 の 存 在 下 に 塊 状 開 環 重 合 す る ノ ル ポ ル ネ ン系ポリマーの製造方法において、メタセシス触 媒系としてモリブデン系メタセシス触媒と共触媒 とから成るメタセシス触媒系を用い、かつ、反応 液のポットライフ調節剤として5-アルケニル-2-ノルポルネン類を用いることを特徴とするノ ルポルネン系ポリマーの製造方法。

3. 発明の詳細な説明

【産業上の利用分野】

本発明は、ノルボルネン系ポリマーの製造方法 に関し、さらに詳しくは、トリシクロペンタジエ ンを含む三環体以上のノルポルネン系モノマー混 合物とメタセシス触媒系を含む反応液のポットラ イフを遅延させ、しかも金型内へ注入後に即座に

硬化させることができるノルポルネン系ポリマー の製造方法に関する。

〔従来の技術〕

アルキル置換ノルポルネンやジシクロペンタジ エン、トリシクロペンタジエンなどのノルポルネ ン系モノマーを、金型内で、モリブデンおよびノ またはタングステン系メタセシス触媒により塊状 開環重合する技術は公知である(米国特許明細書 第4,380,617 号明細書など)。

一般に、この塊状開環重合は、ノルポルネン系 モノマー、メタセシス触媒および共触媒(活性 剤)を混合した後、金型内に注入して、反応を開 始させ、硬化させることにより行なわれる。混合 後、反応液の粘度は増加し、流動しにくくなる点 を経た後(混合後、この時点までの時間をポット ライフという)、さらに反応が進み、急激な発熱 が生じ、同時に、生成樹脂の表面よりわずかに白 煙の発生が認められ、その後速やかに重合反応は 終了する(混合後、この白煙発生までの時間をス モーキングタイムという)。

ところが、従来技術では、未だポットライフが 短く、操作性に難があり、しかも反応液混合後、 連合が開始し、ポットライフまでの間にも反応液 の粘度は顕著な増大を示す。したがって、金型内 での反応液の流速が、この粘度増加のために場所 や時間により局部的に変化し易く、成形品に流れ 模様の跡(フローマーク)や時間的に不均一な硬 化部分が合体してできるウェルドラインが発生す

終了後には即盛に硬化させることなど、操作性と 成形性・生産性の両立が求められる。

そこで、スモーキングタイムを大きく遅延させることなく、ポットライフを長くするよう、反応液を制御することが重要となる。

(発明が解決しようとする課題)

本発明の目的は、トリシクロペンタジエンを含む三環体以上のノルボルネン系モノマー混合物を、メタセシス触媒系の存在下に境状開環重合する方法において、スモーキングタイムを大きく運動させることなく、ポットライフを長くして、操作性を改良すると共に、金型内での反応開始の関係を関係して、成形生産時間を関くし、成形生産時間を関くし、成形生産時間を関することにある。

また、本発明の目的は、金製内への注入途中に おける反応液の粘度変化を極力抑えて、フロー マークやウェルドラインのない、外観および物性 の良好な成形品を得ることにある。

本発明者らは、前記従来技術の有する問題点を 克服するために設意研究した結果、トリシクロペ る。これらが成形品の表面不良や物性低下の原因 となる。

一方、ポットライフを改善する方法として、第3級アルコールを用いることが提案されている(例えば、特願昭63-332776号)が、この方法でポットライフを長くすると、それに伴ってスモーキングタイムが長くなるため、場合によってはその間に活性が低下し、高い転化率を得にくいという問題がある。

ところで、ジシクロペンタジエン(DCP)などの三環体のノルボルネン系モノマーは、工業的に入手が容易であることから質用されているが、例えば、ボリDCP樹脂の耐熱性を上げるために、モノマーとしてトリシクロペンタジエン(TCP)を併用すると、反応液のポットライフがさらに短くなるという問題点を抱えていた。

ノルポルネン系モノマーの塊状開環重合においては、混合の初期段階での硬化を防ぎ、反応成分や添加剤等を完全に混合させること、金型注入途中での粘度変化を抑制すること、金型内への注入

ンタジエンを含む三環体以上のノルボルネスに環 大学では、メタセシスを解系の存在と、 大学では、メタセシスを解系の存在とは は、メタセシスを解析して、、大学では、 なが、大学では、なが、大学では、 なが、大学では、なが、大学では、ないでは、 なが、大学では、ないでは、などのでは、 ない、などのでは、 ない、などのでは、 ない、などのでは、 ない、などのでは、 ない、などのでは、 ない、などのでは、 ない、などのでは、 ない、などのでは、 ない、などのでは、 ない、などのできるでは、 ない、 ない、などのできることを見出した。

ところで、 V N B 類は、 αーオレフィン結合を 有しているため、 αーオレフィンの連鎖移動によ りメタセシス反応初期の重合抑制効果が予測され る

しかし、従来、ノルボルネン系モノマーに分子 量調節剤として、各種オレフィン類を添加することが提案されているが、例えば、1-ドデセンや 1.6-ヘブタジエン、スチレン、ジピニルベン ゼンなどのノルボルネン類をもたないオレフィン 類を添加してもポットライフ選延効果はほとんど なく、多量に添加した場合には多少のボットライ フ遅延効果が認められるものの、得られたポリマーのガラス転移温度(Tg)などの物性が低下するという問題がある。

したがって、前記特定の組合わせにより、スモーキングタイムを大幅に遅延させることなく、ポットライフを遅延させることができたことは予期し得ないことであった。

本発明は、これらの知見に基づいて完成するに 至ったものである。

シクロドデセン、メチルテトラシクロドデセン、 エチルテトラシクロドデセン、ジメチルテトラシ クロドデセン、エチリデンテトラシクロドデセ ン、フェニルテトラシクロドデセンなどのごとも 四環体などが例示される。なかでも、入手の容易 さの見地から、ジシクロペンタジエン (DCP) が質用される。

これらのノルポルネン系モノマーは、単独で使用してもよいし、また、2種以上を混合して用いることもできる。

ノルボルネン系モノマー混合物におけるトリシクロベンタジエン(T C P)の割合は、他の三環体以上のノルボルネン系モノマー 4.0~95 重量%、好ましくは50~90重量%とT C P 6.0~5重量%、好ましくは50~10重量%である。

かかるノルボルネン系モノマー混合物は、ジシクロベンタジエン類を不活性ガス雰囲気下、120~250でで、0、5~20時間熱処理することによっても得ることができ、例えば、DCPの熱処理により、TCPと未反応DCPを含む

【課題を解決するための手段】

かくして、本発明によれば、トリシクロベンタジエンを含む三環体以上のノルボルネン系モノマー混合物を、メタセシス触媒系の存在下に塊状において、メタセシス触媒系としてモリブデン系はタセシス触媒と共触媒とから成るメタセシス触媒と共能媒とから成るメタセシス触媒とから成るメタセシス触媒と大きである。 は、かつ、反応液のポットライフ調節剤として5-アルケニル-2-ノルボルネン系ポリマーの 製造方法が提供される。

以下、本発明について詳述する。

(ノルポルネン系モノマー)

本発明においては、ノルポルネン系モノマーと して、熱変形温度の高いポリマーを得るために、 トリシクロペンタジエンを含む三環体以上の多環 ノルポルネン系モノマー混合物を用いる。

三原体以上のノルボルネン系モノマーとしては、例えば、ジシクロペンタジエンやジヒドロジ シクロペンタジエンなどのごとき三項体、テトラ

モノマー混合物が得られる。この場合、 D C P S 5 ~ 4 0 重量%、好ましくは 9 5 ~ 6 0 重量%、T C P 5 ~ 6 0 重量%、好ましくは 5 ~ 4 0 重量%とすることが望ましい。

なお、上記ノルボルネンスモノマーの1 種以上と共に開環重合し得る2 - ノルボルネン、5 - エチルー2 - ノルボルネン、5 - エチルー2 - ノルボルネン、5 - エチリーネン、カーエチリース・フェニルノルボルネン、5 - フェニルノルボルネン、5 - フェニルノルボルネンと0 - ニ環体のノルボルネンスモノマー、あるンはシェンクロオクテン、シクロオレフィンなどを、本発明の目的ない範囲で併用することができる。

(以下余白)

(VNB類)

本発明で使用する5・アルケニル・2・ノルボルネン類は、6位に末端に二重結合を有する低級アルケニル基を有するもので、アルケニル基の皮素数は2~6、特に2~3が好ましく、また、6位および/または5位に低級アルキル基、アルケニル基をさらにもっていてもよい。5・ノルボルナジエンでもよい。

このような5-アルケニル-2-ノルポルネン 類の具体例としては、例えば、5-ビニルビシク ロ [2, 2, 1] ヘプト-2-エン (VNB)、 5-イソプロペニルビシクロ [2, 2, 1] ヘブト-2-エン (IPN)、5-ビニル-5-メチルビシクロ [2, 2, 1] ヘプト-2-エン、5-ビニル-4-メチルビシクロ [2, 2, 1] ヘプト-2-エン、5-プロペニル-ビシクロ [2, 2, 1] ヘプト-2-エン、5-プテニル-ビシクロ [2, 2, 1] ヘプト-2-エン、5-プテニル-ビシクロ [2, 2, 1] ヘプ

100重量部当たり、少なくとも0.5重量部以上、好ましくは1~80重量部、特に好ましくは5~45重量部である。VNB類の割合が過小であると、ポットライフの遅延効果が少なく、逆に過大であると、樹脂(生成ノルボルネン系ポリマー)のガラス転移温度(Tg)が低下し過ぎるため、いずれも好ましくない。

(メタセシス触媒系)

モリブデン系メタセシス触媒

本発明で用いる触媒は、ノルボルネン系モノマーの開環重合用触媒として公知のモリブデン系メタセシス触媒系であればいずれでもよく、モリブデンのハロゲン化物、オキシハロゲン化物、酸化物、有機アンモニウム塩などが挙げられるが、特に特開昭 5 8 - 1 2 7 7 2 8 号、同 5 9 - 5 1 9 1 1 号などに記載の有機アンモニウム塩が好ましい。

モリブデン系メタセシス触媒の具体例としては、トリドデシルアンモニウムモリブデート、メ チルトリカブリルアンモニウムモリブデート、ト トー2ーエン、 5 ーペンチニルービシクロ [2.2.2.1] ヘプトー2ーエン、これらのモノメチル 置換体、これらのモノクロル置換体、これらのジクロル置換体、 5 ーαークロルビニルビシクロ [2.2.1] ヘプトー2・エンなどを挙げることができる。また、シクロペンタジエンとビニルアセチレンのディールス・アルダー反応生成物である 5 ービニルビシクロ [2.2.1] ヘプトー1、4ージエンも挙げることができる。

これらの中でも、入手の容易さからVNBと IPNが賞用される。これらは、ブタジエンまた はイソプレンとシクロペンタジエンとのディール ス・アルダー反応生成物として得ることができ る。また、開環重合用のモノマーとして、ナフサ クラッキングによるエチレン製造の際の副生物で ある C。 留分から、高純度のジシクロペンタジエ ンを蒸留操作により製造する場合に、副生物とし TVNBやIPNが安価に入手できる。

ポットライフ弱節剤としての VNB類の添加 割合は、三環体以上のノルポルネン系モノマー

リ (トリデシル) アンモニウムモリブデート、ト リオクチルアンモニウムモリブデート、5 塩化モ リブデン、オキシ三塩化モリブデンなどが挙げら れる。

共触媒

共勉媒(活性剤)の具体例としては、アルキルアルミニウムハライド、アルコキシアルキルアルミニヴムハライド、アリールオキシアルキルアルミニウムハライド、有機スズ化合物などが挙げられる。

アルキルアルミニウムハライドの場合は、 触媒を含む溶液を混合すると即屈に重合を開始するという問題があるので、 エーチル類、 エスチル類、ケトン類、 ニトリル類、アルコール類などの調節剤を併用することにより重合の開始を通らせることができる(例えば、特別昭58-129013 号公報、同61-120814号公報)。

また、触媒、活性剤に加えてクロロホルム、 四塩化炭素、ヘキサクロロシクロペンタジエンな どのごときハロゲン化炭化水素(例えば特開昭 60-79035号)や四塩化ケイ素、四塩化 ゲルマニウム、四塩化鉛などのハロゲン化金属 (特開昭63-186730号)を併用してもよい。

メタセシス触媒は、モノマーの1モル対し、通常、約0.01~50ミリモル、好ましくは0.1~20ミリモルの範囲で用いられる。共触媒(活性剤)は、触媒成分に対して、通常、0.1~200(モル比)、好ましくは1~10(モル比)の範囲で用いられる。

メタセシス触媒および活性剤は、いずれもモノマーに溶解して用いる方が好ましいが、生成物の 性質を本質的に損なわない範囲であれば少量の溶 剤に懸濁または溶解させて用いてもよい。

(塊状開頭 髯合)

本発明においては、金型内でノルボルネン系モノマーをメタセシス触媒により塊状で開環重合する方法が用いられる。実質的に塊状重合であればよく、少量の不活性溶剤が存在していてもかまわない。

26、502号公報明細書)、あるいは連続的に 注入してもよい。この方式の場合には、衝突混合 装置に比較して装置を小型化することができ、低 圧で操作可能という利点を有するうえ、ガラス 繊維などの補強材の充填量が多い場合に、注入ス ピードをゆっくりすることにより、系内に均一に 反応液を含浸させることが可能となる。

また、本発明では二種類の反応液を使用する方法に限定されない。当業者であれば容易に理解し
うるように、例えば第三番目の容器にモノマーと
所望の添加剤を入れて第三の流れとして使用する
など各種の変形が可能である。

本発明で使用する金型の材質は、特に金属に限 定されず、金属以外の樹脂、木材、セメントなど いずれでも使用できるが、経済性からみて樹脂型 およびその表面をメッキしたもの、電鋳型などが 賃用される。

金型温度は、通常、室温以上、好ましくは40~200℃、 きらに好ましくは50~120℃である。 型締圧力は通常0.1~100kg/c㎡

好ましい塊状開環重合体の製造法では、ノルボルネン系モノマー混合物を二液に分けて別の容器に入れ、一方にはメタセシス触媒を、他方には活性剤を添加し、二種類の安定な反応液を調製する。この二種類の反応液を混合し、次いで所定形状の金型中に注入し、そこで塊状による開環重合を行なう。金型は、単なる型枠であってもよい。

本発明においては従来から反応射出成形(RIM) 装置として公知の衝突混合装置を、二種類の反応液を混合するために使用することができる。この場合、二種類の反応溶液を収めた容器は別々の流れの供給源となる。二種類の流れをRIM機のミキシング・ヘッドで瞬間的に混合させ、次いで、高温の成形会型中に注入し、そこで即座に塊伏重合させて成形品を得る。

また、ミキサー中で二種類の反応液の混合が完 了してから、予備加熱した金型中へ数回にわたって射出あるいは注入してもよく(例えば、特開昭 5 9 ~ 5 1 9 1 1 号公報公報、米国特許第4, 4

の範囲内である。

重合時間は適宜選択すればよいが、金型内におけるポットライフからスモーキングタイムまでの 時間は、適常 5 分以内、好ましくは 2 分以内であ

なお、反応液は通常資素ガスなどの不活性ガス 雰囲気下で貯蔵され、また操作されるが、成形 金型は必ずしも不活性ガスでシールしなくてもよい。

(任意成分)

酸化防止剤、充填剤、顔料、着色剤、発泡剤、 難燃剤、摺動付与剤、エラストマー、ジシクロペ ンタジエン系熱重合樹脂およびその水添物など種 々の添加剤を配合することにより、得られるポリ マーの特性を改質することができる。

酸化防止剤としては、フェノール系、リン系、アミン系など各種のプラスチック・ゴム用酸化防止剤がある。

充填剤にはミルドガラス、カーポンプラック、 タルク、炭酸カルシウム、 基母などの無機質充填 剤がある。

エラストマーとしては、天然ゴム、ポリプタジェン、ポリイソプレン、スチレンープタジエン共産合体 (SBR)、スチレンープタジエンースチレンプロック共重合体 (SBS)、スチレンーイソプレンースチレンプロック共重合体 (SIS)、エチレンープロピレンージエンターポリマー (EPDM)、エチレン酢酸ピニル共重合体(EVA) およびこれらの水素化物などがある。

添加剤は、通常、予め反応液のいずれか一方ま たは双方に混合しておく。

(以下余白)

リモル/リットルとなるように添加し、よく混合 した。

混合開始時点から、反応被が液体状からプリン状になるまでの時間を測定し、ポットライフ(P と)とする。また、混合開始時点から、生成樹脂 の表面からわずかな煙が発生するまでの時間を測 定し、スモーキングタイム(SMT)とする。

これら一連の操作は、幽素ガス雰囲気下で実施 した。得られた樹脂のガラス転移温度(Tre)と 転化率を測定した。

これらの測定結果を第1要に示す。

取 1 表から明らかなように、T C Pを含む三元系にすると、得られる樹脂のガラス転移温度(T g)が高くなる。そして、D C P / T C P 系は、ポットライフを短くするが、V N B を加えることにより S M T を大きく遅延させずに P L を延長させ、S M T / P L 比を小さくすることが分かる。

(以下余白)

(実施例)

以下、実施例、参考例および比較例を挙げて本 発明を具体的に説明するが、本発明は、これらの 実施例のみに限定されるものではない。なお、部 および%は、重量基準である。

[実施例1]

(ポットライフ遅延効果の確認実験例)

純度 9 9 . 3 %のジシクロベンタジエン (D C P) と純度 9 6 . 1 %のトリシクロベンタジエン (T C P; 非対称型 8 0 %と対称型 2 0 %の混合物)、および純度 9 9 . 8 %の 5 ー ビニルビシクロ [2 . 2 . 1] ヘプトー2ーエン (V N B) を第 1 表に示す割合で混合した混合モノマー 2 0 m & を、3 5 ℃に維持したガラス製反応器に入れた。

これに対し、ジエチルアルミニウムクロリド (DBAC) を20ミリモル/リットル、ロープ ロピルアルコールを20ミリモル/リットル、四 塩化ケイ素を10ミリモル/リットル、さらにト リ (ドデシル) アンモニウムモリブデートを5ミ

第1数

				実	施例				比(坟 野	
-	実験番号	1 - 1	1 - 2	1 - 3	1 - 4	1 - 5	1 - 6	1 - 7	1 - 8	1 - 9	1 - 1 0
モノ	DCP (%)	8 7	6 2	8 5	6 0	7 5	50	9 0	6 5	001	9 5
マ -	TCP (%)	10	3 5	10	3 5	10	3 5	1 0	3 5	0	0
組成	VNB (%)	3	3	5	5	1 5	1 5	0	0	0	5
反応	PL (秒)	18	2 5	2 4	3 9	40	8 1	5	1 1	18	4 8
活性	\$МТ (秒)	38	4 8	4 2	6 5	47	9.0	3 1	5 1	5 5	6 4
/A 12	SMT/PL	2.1	1.9	1.8	1.7	1.2	1.1	6.2	4.6	3.1	1.3
樹脂	TE (T)	155	182	152	179	136	162	152	181	148	139
物性	転化率(%)	98.9	98.9	98.9	98.8	98.7	99.0	98.5	98.4	98.7	98.9

[比較別1]

第 2 表に示す / ルボルネン系 モノマー混合物
2 0 m e をガラス製反応器に入れ、 D E A C を
1 9 ミリモル/リットル、ジェーブチルエーテル
を 6 5 ミリモル/リットル、さらに 0 . 1 モル/
リットルの六塩化タングステンのトルエン溶液に
て、六塩化タングステンが 1 . 9 ミリモル/リットルの量になるように添加すること以外は、実施

(タングステン系メタセシス触媒の使用実験例)

P L と S M T の データ を 第 2 表に示す。 第 2 表から、 タングステン系メタセシス 触媒 を 用いた場合には、 V N B の 有無にかかわらず、 S M T / P L の比は大きく、 P L と S M T の 間隔が大きいことが分かる。

例1と同様にして実験を行なった。

(以下余白)

第2表

		比較包	9(I
3	実験番号	2 - 1	2 - 2
モノ	DCP(%)	9 0	8 1
マー	TCP (%)	1 0	9
組成	V N B (%)	0	1 0
反応	PL (秒)	3 5	5 8
活性	SMT (秒)	107	1 4 9
10 LI	SMT/PL	3.1	2.6

(注) タングステン系メタセシス触媒を使用 (以下余白)

[実施例 2]

VNBに代えて、第3表に示す組成割合で5 ーイソプロペニルビシクロ { 2 , 2 , 1 } ヘプトー2 ーエン (I P N) を用いた以外は、実施例 1 と同様にして実験を行なった。 結果を第3表に示す。

第3表から、IPNを用いる場合にもVNBと 同様の効果があることが分かる。さらに、IPN は、VNBより沸点が高いため操作がし易く、し かも得られる樹脂のTgがより高くなるという利 点がある。

(以下余白)

		R	κ .	•		
			東	35		北較郊
	夹锁备号	3 - 1	3 - 2	3 - 3	3 - 4	3 - 5
14	DCP (%)	8 0.	09	5 5	3 5	0
1	TCP (%)	0 1	1 0	3.5	3 5	0
級	I P N (%)	1.0	3.0	1.9	3.0	100
	P.L. (19)	5 3	6.5	6.1	83	172
121 131 131 131 131	SMT (49)	7.3	7 8	8.5	9.4	174
佑	SMT/PL	1.4	1.2	1.4	1.1	1.0
整	T & (C)	157	136	183	164	ゴムボ
物性	精介語 (%)	98.8	97.8	98.7	98.2	ı

[実施 例 3]

ノルボルネン系モノマーとして、メチルテトラシクロドデセン(M T D)をさらに加えて、D C P: T C P: V N B: M T D を 6 O: 1 O: 5: 2 5 の組成割合で用いること以外は、実施例 1 と同様にして実験を行なった。

反応活性については、P L が 3 3 秒、 S M T が 5 4 秒で、 S M T / P L は 1 . 6 で あった。 また、 樹脂の T g は 1 6 5 ℃、 転化率は 9 8 . 8 % であった。

[実施例4]

2、6-ジーセーブチルー4-ヒドロキシトルエン (BHT)を1000ppm含有するDCP 90部とTCP10部のモノマー混合物に対して、スチレンーイソプレンースチレンブロックエラストマー (SIS、日本ゼオン社製、クインタック3421)を3.5部を溶解した。このモノマー混合物に対して、DEACを41ミリモルノリットル、n-プロビルアルコールを50ミリモルノリットル、四塩化ケイ素を20ミリモル リットルとなるように添加し、よく混合して、 A 被とした。

他方、DCPBO部、TCP9部および V N B 1 1 1 部のモノマー潤合物に対して、B H T 6 部と S I S 3 . 5 部を溶解した。このモノマー混合物に対して、トリ(ドデシル)アンモニウムモリブデートを12ミリモル/リットルとなるように添加し、よく混合して、B 液とした。

A、B両反応液を100m&とり、混合して反応活性を測定した。30℃にて、PLは9分15 秒、SMTは14分28秒であった。

両反応後をギャポンプとパワーミキサーを用いて1:1の比率で混合し、500×500×3mmの空間容積を有する60℃に加熱された金型中へ、ほぼ常圧で注入した。注入時間は約30秒であった。 注入終了後、90秒間反応を行なった。その後、金型より成形品を取り出したところ、フローマークやウェルドラインのない良好な外観を有する平板が得られた。また、この板のTgは143℃であり、曲げ強度は6.3kェ/

mm。, 曲げ弾性率は195kg/mmi, ノッチ付きアイゾッド衝撃度は40kg・cm/cmと優れた値であった。

[比較例2]

.A

B液のモノマー混合物をDCP90部とTCP10部とし、VNBを併用しなかった以外は、実施例4と同様にして実験を行なった。

反応活性は、30℃にて、PLは2分50秒であり、SMTは13分38秒であった。

得られた成形品の表面にはフローマークが認められ、また、反応被出口付近にあたる部分にはウェルドラインが認められた。

[比較例3]

VNBに代えて第4表に示すモノマーを用いた以外は、実施例1の実験番号1-5と同様にして実験を行なった。結果を第4表に示す。

第4表から、5位にアルケニル基のないノルボルネン環や2環体以外のノルボルネン系モノマーには、PLとSMTの関係を近づける効果のないことが分かる。

(発明の効果)

> 出願人 日本ゼオン株式会社 代理人 弁理士 西川繁明

			托数型	
	実験番号	4 - 1	2 - 5	4 - 3
	14/01	£990-[2,2,1]	7 a 2 a 4	6-628-1.4.5.8-93
		476-2-17	1.6-4/741/	88-479EFD+79V2
i i	P L (19)	1 0	3.2	1 2
₹ ₹ #	SMT (19)	8 €	6.3	4 1
9	14/TM2	3.8	2.0	3.4
墨	Tg (C)	129	8 5	159
稜	情化器 (%)	8.16		96.5